



TITLE:

物理化学文献集

AUTHOR(S):

CITATION:

物理化学文献集. 物理化学の進歩 1935, 9(5): 104-120

ISSUE DATE:

1935

URL:

<http://hdl.handle.net/2433/46009>

RIGHT:

物 理 化 学 文 献 集

(論文題目直後の括弧内数字は頁, *印は本誌に抄録済みのもの)

物 質 構 造 論

- 原子物理学, スペクトル, X線
放射論, 結晶化学, 立體化学等
- Ann. Physik, 25 (1935).
Wolf F., He の He^+ に対する作用半径 (285).
Nacken M., 高速陰極線に於ける電子の質量の變化
の測定 (313).
Stranski J. N. u. Kaischew R., 結晶の平衡形と成
長形 (330).
Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).
Zwecker O., 分子内力分析の手段としての立體障
害 (1289).
Hess K. u. Dziengel K., Cellotriose 及其誘導體の
X線的研究 (1605).
Schmidt O., 有機化合物の内部エネルギー關係[VIII]
ビタミンAの生成及二重結合規則 (1658).
Chem. Rev., 16 (1935).
Robertson M., 定量的 X 線分析による有機構造の
metrical representation (417).
Compt. rend. 200 (1935). 「(1927).
Vlès P. et Heintz E., 蛋白質の赤外スペクトル
D. Slandres H., 分子スペクトルと其成分原子の電子
及電子環との簡單なる一般的關係 (1997).
Servigne M., 陰極燐光の二三の現象 (2015).
Mesnage P., 或る金屬鹽の分子發光スペクトル
(2072).
Bernard R., Ar-N_2 混合物の電子衝突による Vegard-
Kaplan 帶の勵起 (2074).
Curie J. et Halban jr. H. von et Preiswerk P.,
Th の中性子照射の際に生ずる放射性元素 (2079).
Hemptinne M. et Savard J., 窒素分子の電離電壓
(2147).
Artsimovitch L., Kourtochatov J., Miçkovskii L. et
Palibin P., 遅速中性子の核による捕獲の理由
Grégoire R., H 線の Bragg 曲線 (2164). 「(2159).
Compt. rend, 201 (1935).
Cheng H.-C. et Lecomte J., エタン-1-2-二鹽化誘導
體の振動様式 (50).
Dutieux M., 過酸化窒素の發光 N_2 帶の二次正群の
強度 (53). 「影響 (139).
Déchéne G., 硫化亞鉛の發光に對する電流通過の
Curie M., 發光減衰の双曲法則 (142). 「(143).
Prost M., 硫酸キニンの脱水和作用に作ふ輻射線
Vandet G. et Serrant R., 遠紫外及シユーマン領域に
於ける針金爆發の研究 (195).
Duffieux M., N_2 の二次正群帶に對する化學的環境の
影響 (197). 「に就て (199).
Cheng H.-C. et Lecomte J., 鹽素誘導體の振動數
Canals E., Peyrot P. et Noël R., 二三純粹物質の
發光 (208).
Cantoni R., フラクトーズ, ビリヂン混合物の紫外
線による黃色化 (308).
J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
Bell F. K., nitrile の赤外吸收スペクトル (1023).
Medlin W. V., diphenyliodonium iodide に於ける
I-I 結合 (1026).
Bent H. E. & Gould R. G., 遊離基の電子親和力[V]
dixanthyl 及 p, p'-biphenylene-bi-(diphenylmethyl)
の芳香族誘導體 (1217).
Bent H. E. & Ebers E. S., 同上 [VI] dixanthyl 置
換體に於ける C-C 結合力 (1242).
Taylor H. S. & Diamond H., 常磁性及反磁性の表
面に於ける水素の spin-isomerisation (1251).
Bent H. E. & Dorfman M., 遊離基の電子親和力
[VII] triphenylboron 及 tri- α -naphthylboron (1259).
Howe J. P. & Noyes W. A., ベンゼン蒸氣による沃
素發光の消光 (1262).
Bent H. E. & Dorfman M., 遊離基の電子親和力
[VIII] diphenylanisylmethyl 及其のナトリウム加
成化合物の色 (1452).
Dorfman M., 同上 [IX] pentaphenylethyl 及 biphen-
ylenetriphenylethyl (1455).
Wulf O. R. & Liddel V., NH 及 OH 基を含む有機
化合物の赤外吸收の定量的研究 (1464).
J. Chem. Phys., 3 (1935).
Barker E. F. & Plyer E. K., 鹽化-, 臭化-及び沃化
メチルの低振動基本帶 (367).

- Spedding F. H. & Nutting G. C., $KCr(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ の結晶の吸収線のゼーマン効果 (369).
- Mulliken R. S., 多原子分子の電子構造と原子価 [VI] 分子軌道の方法に就て (375).
- Duncan A. B. F., 励起電子状態に於ける多原子分子の振動 (384).
- Rice O. K., 原子の非弾性衝突問題に於て起る微分方程式に對するストーク現象 (386).
- Ewing F. J., $FeO(011)$ の結晶構造 (420).
- Noyes Jr. W. A., アセトン蒸氣の電離電壓 (430).
- Deitz V., 水素結合手の加成性 (436).
- Price W. C. & Wood R. W., C_6H_6 と C_6D_6 の遠紫外吸収スペクトルと電離電壓 (439).
- Wood R. W., ベンゼン- d_6 のラマンスペクトル (444).
- Barnes R. B. & Brattain R. R., ベンゼン- d_6 の近赤外スペクトル (446).
- Brodskii A. E., Sack A. M., $AsCl_3$ とその混合物のラマンスペクトル (449).
- Alter W., 有機分子中の迴轉純度 (460).
- Huggins M. I., 分子恒数と二原子分子のポテンシャルエネルギー曲線 (473).
- Mulliken R. S., 多原子分子の電子構造 [VII] NH_3 及 H_2O 型分子及びその誘導體 (508), [VIII] 電離電壓 (514), [IX] メタン, エタン, エレチン, アセチレン (517).
- J. chim. phys., 32 (1935).
- Henri V. et Lasareff W., メチルアミン蒸氣の紫外吸収スペクトル (553).
- Nature, 135 (1935).
- Paneth F. A. & Fay J. W., 電場によつて人工的に生成せる放射能元素の濃度 (800).
- Gamow G., 陰プロトン (853).
- Cartwright C. H., 水の hindered rotation の極赤外研究 (872).
- Brons F., CO の third positive group に於ける predissociation (873).
- Bonino G. B. & Ausidei R. M., 1,3-Cyclohexadiene のラマンスペクトル (874).
- Brosset C., 二三のアルカリタングステン鹽化物の結晶構造 (874).
- Hägg G., 空虚なる格子點を有する構造の新例としての尖晶石と Cubic sodium-tungsten bronze (874).
- Mc Lennan J. C., Burton F. E. & Pitt A., プロトンによる中性子の減速 (903).
- Collie C. H., Griffiths J. H. E. & Szilard L., 中性子とデイブロンとの衝突 (903).
- Kikuchi S., Nakagawa S. & Aoki H., 銀の Fermi-proton 効果 (905).
- Hurst C., の K 放射能 (905).
- Walke H. J., α 粒子衝突による誘導 β 放射能 (905).
- Angus W. R., Leckie A. H. & Wilson C. L., trideuter-acetic deuteracid のラマンスペクトル (913).
- Baily C. R. & Thompson J. W., 亞硝酸曹達結晶の赤外吸収スペクトル (913). 「收(993).
- Ehrenberg W. & Hu Chieu Shan, 遅速中性子の吸収 (993).
- Angus W. R., Bailey C. R., Gleave J. L., Leckie A. H., Raisin C. G., Wilson C. L. & Ingold C. K., 重水素ベンゼンのラマンスペクトルとベンゼンの構造 (1033).
- Kaplan J., N_2 の新残光スペクトル (1034).
- Burgers W. G., ニッケル鐵の格子歪 (1037).
- Hume-Rothery W., 銀中の固溶體の格子パラメーター (1038).
- Vegard L., 固體窒素よりのルミネッセンスによつて考へらるゝ燐光過程 (1073).
- Nature, 136 (1935).
- Lunt R. W., Pearse R. W. B. & Smith E. C. W., NII の帯スペクトル (32).
- Degard Ch., Piérard J. & Grinten W. van der, 四鹽化炭素蒸氣による X 線及び電子の廻折 (143).
- Sutherland G. B. B. M. & Penney W. G., NO_2 の分子形 (146).
- Naturwiss., 23 (1935).
- Düscen W., X 線圖に於ける反應せる結晶相の格子状態 (469).
- Eckardt A., 活性化マグネシウムの消滅時間 (527).
- Natta G., 異常格子常數を有する不安定なる混晶の一例 (527).
- Hahn O., Meitner L. u. Shassmann F., ウランによる人工轉移生成物に關する注意 (544).
- Phil. Mag., 19 (1935).
- Mukerji S. K., ラマンスペクトルの調査 Dekahydro 及 Tetrahydro-naphthalene のラマンスペクトル (1079).
- Thalke V. N. & Joglekar M. S., 熔融状態に於ける

- Amide 及 Annelide のラマンスペクトル [I] (1116).
Phil. Mag. 2) (1935).
- Benjamin M., 酸化物外被ニツケルより熱イオン放出に就て軸金属に於ける不純物の影響 (1).
- Boulind H. F., コロナ放電に於ける陽イオンの速度 (68).
- Walke H. J., 放射能元素の同位元素及其の崩壊 (25)
Phys. Rev., 47 (1935).
- Thomas L. H., 中性子とプロトンとの相互作用と H^3 の構造 (903).
- Bradley C. A. & McKeller A., 寫真赤外に於けるアセチレンと重アセチレンとの吸収スペクトル (914).
- Barnes R. B., Benedict W. S. & Lewis C. M., H_2O の遠赤外スペクトル (918).
- Bhagavantham S. & Rao A. V., 液体に於ける振動ラマン効果 (921).
- Crawford F. H. & Jorgensen T., Li の水素化物の帯スペクトル (932).
Phys. Rev., 48 (1935).
- Konopinski E. J. & Uhlenbeck G. E., β -放射能の Fermi 理論 (1).
- Clark J. C., 陰極線による銀の K 電子電離の絶対確率の測定 (30).
- Beck G., 同位元素の系統化に就て (47).
- Wood R. W. & Rank D. H., 重いクロロホルムのラマンスペクトル (63).
- Frost A. A. & Oldenberg O., 準安定窒素分子の吸収スペクトルを観測する試み (66).
- Haworth L. J., Mo より二次電子のエネルギー分布 (88).
- Herb R. G., Parkinson D. B. & Kerst D. W., プロトン衝撃による Li 膜よりの α 粒子の収量 (118).
- Gaviola E. & Strong J., 真空中に於てタンゲステン線輪により蒸溜せられたアルミニウム蒸気のスペクトル (136).
- Koontz P. C., AgI のスペクトル (138).
- Present R. D., 帯スペクトルに於ける $\pi\Sigma^+ \rightarrow \pi\Sigma^-$ 移行の理論 (140). 明性 (149).
- Lyman T., 1100 及 1300 Å の間に於ける空氣の透射 (151).
- Ruark A. & Fussler K. H., K, Rb, Nd 及 Sm の半減期 (151).
- Rose M. E., & Uhlenbeck G. E., α 放射線の内部轉換による陰陽電子對の生成 (211).
- Lowance F. E. & Constant F. W., 強磁性の熱電子的性質の磁場及温度による變化 (257).
- Dunning J. R., Pegram G. B., Fink G. A. & Mitchell D. P., 中性子と物質との相互作用 (265).
- Loomis F. W. & Watson T. F., AgO 及 CuO の帯スペクトル (280).
- Nier A. O., 質量 40 の K 同位元素の存在の確證 (283).
Physik. Z. 36 (1935).
- Ertel H., プロトンと電子との質量の比 (464).
Proc. Roy. Soc. [A], 159 (1935).
- Astburg W. T. & Sisson W. A., 毛髪, 羊毛及類似纖維の構造の X 線研究. [III] ケラチン分子の構造と生體細胞中に於けるその定位 (533).
- Knaggs I. E., Cyanuric Triazide の結晶構造 (576).
- * Thompson H. W., メチル及エチル基を含む二重の多原子分子の吸収スペクトル (603).
- Angus W. R. & Leckie A. H., ラマンスペクトルの研究 [II.] Perchloric Acid 及 Nitrosyl Perchlorate のラマンスペクトル (615).
- Schoenberg D., Bi 單結晶の Magnetostriktion (619).
- Lea D. E., 中性子の物質通過によつて勵起される第二次 γ 線 (637).
- Rochester C. D., 硫化錫の吸収スペクトル (668).
- Bjerge T. & Westcott C. H., 水素を含有する諸種物質中に於ける中性子の減速 (709).
- Proc. Roy. Soc. [A]**, 151 (1935).
- Hartree D. R., 原子波動函數の計算結果 [IV] F^- , Al^{+3} 及 Rb^+ に對する結果 (26).
- Siva Rao C. S., 電解質の溶液中に於ける水の構造に對する温度變化の影響 (167).
- Krishnamurty S. G., イオン化テルリウムのスペクトル TeIII (178).
- Rev. Mod. Phys.**, 7 (1935).
- Urey H. C. & Teal G. K., 原子量 2 の水素同位元素 (34).
- Sow. Phys.**, 7 (1935).
- Lifshitz E., 物質粒子の衝突による電子及陽電子の生成 [II] (385).
- Prikhotko A., Ruhemann M. & Federitenko A., 固體酸素の吸収スペクトル [I] (410).
- Pinsker S., 食鹽結晶による高速電子の廻折 (464).
- Badnizki D. Z., Kurtschatow I. W. & Lityohew G. D., Li の低速中性子による破壊 (474).

- Ruhemann B., 酸化マンガンの格子恒数の温度による変化 (590). 「(608).」
- Kornfeld M., 歪める結晶の構造とその回復現象 }
Blochinzew D., 異極性結晶の光吸収の理論 (639).
Kurtschatow I. u. Latyschew G., 中性子投射による金の人工放射能 (652). 「(656).」
Deisenroth-Myssowsky M., Kurtschatow I., Latyschew G. u. Myssowsky L., 中性子の水及鉛中の散乱 }
Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
- Sutton L. E. & Pauling L., Mills-Nixon 効果の波動力学的處理 (939).
- Sutton L. E. & Hampson G. C., 二三の有機化合物の酸素及硫黄の相隣原子價角 (945).
- Angus W. R. & Ieckie A. H., NO+基 (958).
- Weiss J., HO₂ 及 OH 遊離基及酸素分子の電子親和力 (966). 「詳 (1017).」
- Clark C. H. D., 非-水素化合物 Di-atom の週期律 }
Jones P. L. F., ベンゼン分子及其のチメル誘導體の構造 (1036).
- Z. anorg. Chem., 223 (1935).**
- Biltz W. u. Weibke F., 立體化学的に觀察せる或合金に於ける物質の特殊状態 (321).
- Z. Elektrochem., 41 (1935).**
- Bartholomé E. u. Sachse H., 有機分子の振動スペクトルの分析に對する同位元素効果の意義 (521).
- Herzberg G., Patat F. u. Verleger H., N₂H 分子の幾何學的構造 (522). 「(524).」
- Hettner G., Pohlman R. u. Schumacher H. J., オゾン分子の構造と赤外に於けるその帯スペクトル }
Werner O., ラヂウム含有金屬の放射能と該金屬の特性との關係 (541).
- Z. Physik, 95 (1935).**
- Jablonski A., 色素溶液の偏光螢光に於ける光の時間的減衰に関する一理論 (53).
- Stegmann H., P_o の α 線に依る空素核の H 線輻射に對する勵起 (72).
- Pose H., α 線に依りて Al 及 N より放出せる核プロトンの數と到程 (84).
- Johnson N. G., 珪素 K $\alpha_{1,2}$ 二重線に對する化學結合の影響 (93). 「ル (133).」
- Siegbahn M. u. Magnusson T., 超軟 X 線スペクトル }
Norling E., 電離せるハロゲン化水素の帯スペクトル [I] 臭化水素帯 (179).
- Eckardt A., Gebauer R. u. Trautenberg H. R. von., プロトンによる Li 崩壊の際に現はれる軟 γ 線 (210).
- Olsson E., Te₂ の發光スペクトル (215).
- Klarman H., 中性子による Al の變換 (221).
- Flügge S., 質量2の中性子ありや? (312).
- Heimer T., CuH の新帶系 (321).
- Szymanowski W., 螢光輻射の續光時間及 Abklinggesetz (460).
- Szymanowski W., 螢光輻射の Abklingzeit の測定に對する分子廻轉の影響 (466).
- Mrozowski S., HgH 帶の微細構造 [II] (524).
- Grundström B., CaII の帶スペクトル [III] (574).
- Gombás P., アルカリ金屬の理論 (687).
- Oeser E., Cd 及 Zn ハロゲン化物の蒸氣に於ける吸收及螢光の研究 (699). 「定度 (717).」
- Neugebauer T., 二成分結晶に於ける電子傳導及核安 }
Gerö L., CO 帶スペクトルの $\Pi\Sigma$ 項に於ける擾亂と解離擾 (747).
- Hilgendorff H. J., シューマン領域に於ける青酸、ヒドラジン、エチレン、アムモニア及紫外に於けるヒドラジンの吸收スペクトル (781).
- Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).**
- Auwers K. v., 有機弗素化合物の分光學 (345).
- Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).**
- Conard-Billroth H., 置換されたベンゼンの吸收 [VI] メチルベンゼン及クロロトリール (170).
- Hägg G., 立方ナトリウム-ウォルフラム-ブロンツ (192).
- Borén R., Stahl S. u. Westgren A., 斜方晶系珪化コバルトの結晶構造と組成 (231). 「(274).」
- Kohlrausch K. W. F. u. Ypsilanti Gr. P., ラマン効果の研究 [XLI, III] ラマン効果と自由廻轉能 [I] }
Kohlrausch K. W. F. u. Steckmair W., 同上 [XLI, IV] 及 [III] (292).

化學熱力學、熱
化學及運動論

Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).

Pirsch J. u. Jürgel J., 有機化合物の構造とモル融解熱の大きさとの關係 [II] 1,4-endo-Azo-cyclohexan の合成 (1324).

Compt. rend., 200 (1935). 「(1921).」

Villey J., 燃燒に於けるエネルギー消費の計算

- Rey J., 熱壓縮のエネルギー収獲, 其定義の重要性 (2001).
- Brutzans M., 工業燃料の熱能率の計算法 (2168).
- Compt. rend., 201 (1935).
- Rey J., 熱壓縮のエネルギー効率定義及数値 (9).
- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935). 「(983).
- Southord J. C. & Milner R. T., 低温比熱 [V] 15-298°K に於ける tricalcium phosphate の熱容量
- Blue R. W. & Giauque W. F., 固體及液體 NO の熱容量及蒸気壓. 帶スペクトルよりのエントロピー (991).
- Roberts H. S., FeS-S 固溶體に於ける多形 [I] 熱的研究 (1034).
- Vold R. D., 分光學的數値よりのメタン及其ハロゲン誘導體の熱容量 (1192).
- Lewis B. & von Elbe G., オゾン爆發より高温に於ける酸素の比熱及中性酸素分子の $\frac{1}{2}$ 標準エネルギー: 爆發に於ける温度勾配に對する補正 (1399).
- J. Chem. Phys., 3 (1935).
- Eidinoff M. L. & Aston J. G., 非剛體多原子分子の廻轉エントロピー (379).
- Scorah R. L., 爆鳴の熱力學的理論 (425).
- Rossini F. D., プタンの二つの異性體の生成熱の差. 四メチルメタン (Neopentane) の生成熱 (438).
- J. chim. phys., 32 (1935). 「(300).
- Sen B.-N., 金屬元素の parachor とエントロピー
- Chapas G., バラクレゾール-安息香酸の熱力学
- J. Phys. Chem., 39 (1935). 「(466).
- Wasareff W., (C-C) diam. 結合のエネルギー (913).
- Nature, 135 (1935). 「(1001).
- Groetzinger G., 固體の熱傳導に對する電場の影響
- Goldfinger P. & Lasareff W., CO 分子の解離エネルギーと炭素の昇華熱 (1077).
- Proc. Roy. Soc. [A], 150 (1935).
- Bethe H. A., Superlattice の統計理論 (552).
- Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).
- Fowler H. R., 結晶の異常比熱特に分子廻轉の寄與に關して (1).
- Sow. Phys., 7 (1935).
- Godnev T. N., S_2 蒸氣の分子熱容量方程式 (442).
- Z. anorg. Chem., 223 (1935).
- Pfanschke A. u. Schwiete H. E., 酸の濃度に關聯せる酸化マグネシウムの硝酸への溶解熱及酸化亞鉛と酸化銀の弗化水素酸への溶解熱. 弗化水素酸溶液の比熱の新しき測定 (225).
- Z. Elektrochem., 41 (1935).
- Frenzel C., Burian R. u. Haas O., 非電解質溶液の稀釋熱と滲透壓 (419).
- Doehlemann E. u. Lange E., D_2O-H_2O 混合物の稀釋熱と蒸發熱 (539).
- Günther P. u. Meyer R., 窒化水素酸の生成熱 (541).
- Z. Physik, 95 (1935).
- Jacyna W., 熱力學的状態方程式に基く理想氣體の性質 [V] 4.34°K と 2.59°K との間の臨界状態以下に於ける He の壓縮率 (246).
- Jacyna W., 同上 [VI] He に於ける臨界領域 (253).
- Jacyna W., 同上 [VII] He に於ける Boyle 領域 (409).
- Jacyna W., 同上 [VIII] He に於ける Joule-Thomson 効果の反轉線 (620).
- Z. physik. Chem. [A], 173 (1935). 「(365).
- Zeumer H. u. Roth W. A., 二三の硫化物の生成熱
- Z. physik. Chem. [B], 29 (1935). 「(162).
- Clusius K. u. Barthlomé E., 重オルト水素の廻轉熱

性 質 論

粘度, 表面張力, 旋光度, 分子屈折,
磁氣的性質, 透電恒數, 双極子能率,
分子容, 分子量及原子量等.

- Ann. chim. phys., 68 (1935). 「(1276).
- Müller E. u. Müller-Rodloff L., 有機物質の磁化學的研究 [II]. Biradical の存在の問題に關する續報
- Kern W., 高重合化合物 [14]. 滲透壓及粘度より決定せられたる異量體同族體の分子量の比較 (1439)
- Auwers K. V., 炭素三重結合の屈折當量 (1635).
- Compt. rend., 200 (1935).
- Dervichian D. G., 二つの異なる値の Eötvös 恒數の補正 (2065).
- Compt. rend., 201 (1935).
- Léauté A., 瀝青, タールの如き粘稠性物質の表面張力の測定 (41). 「關係(59).
- Molnar J., P_{II} とピクリン酸の物理化學的性質との
- Falinski M., 水中に於ける Zr 鹽によるマンニツト旋光能の強化 (69). 「の説明(130).
- Dervichian D. G., Eötvös 恒數及其の異なる數值
- Dervichian D. G., 二液間の界面張力 (333).

- Pickara A. et Scherer M., 液體透電恒数の磁氣的變化に関する新實驗 (335). 「變化(339).」
- Klein N., 焼入せざる硝子の屈折率の時間に依る Helv., 18 (1935).
- Meyer K. H. et Ferri C., 弾性ゴムの弾性 (570).
- Briner E., Hoekstra J. W. et Susz B., 硝酸及硫酸の反應能力と構造 [VI], 硫酸及醋酸の混合物の粘度, 電気導度及ラマンスペクトル (693). J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).
- Smyth C. P. & Mc Alpine K. B., 移動的雙極子を含む二分子の能率及内部位置エネルギー (979).
- Handorf B. H. & Washburn E. R., 醋酸メチル溶液の表面張力の加水分解に依る變化 (1201).
- Bruyne J. M. A. de & Smyth C. P., Deuteroammoniaの雙極子能率 (1203).
- Wilson C. J. & Wenzke H. H., アセチレン化合物の透電恒数 [VI], アセチレン酸 (1265).
- Otto M. M., Alkyl Borate 及硼酸置換體の電気能 J. Chem. Phys., 3 (1935). 「率(1476).」
- Bates J. R., Halford J. O. & Anderson L. C., HI 及 DI の二三の物理的性質の比較 (415).
- Rollefson R. & Rollefson A. H., HCl の1~10 μ に於ける屈折率 (434).
- J. Chem. Soc., (1935).
- Goss F. R., 液體の分極を變化する因子 (727).
- Marsh J. K., テルビウムの原子量の容量分析による決定 (772).
- Le Fèvre R. J. W., 溶液に於ける分子分極と溶媒の透電恒数との簡單なる關係 (773).
- Speckmann J. C., アニリン水溶液の界面張力と蒸氣分壓 (776). 「(788).」
- Baxter G. P., Hönigschmid O., Lebeau P. & Meyer R. J., 國際化學協會の原子量委員會の第五報告 J. chim. phys. 32 (1935). 「面張力(371).」
- Gay L. et Cerveau M., バルミチン酸のベンゼン溶液と種々のNa鹽水溶液との接觸面に於ける表 Kuthy A. de., 飽和脂肪酸列に於ける新振動現象 J. Phys. Chem., 39 (1935). 「(406).」
- Johnson C. R., K の原子量 [II] KCl-Ag 比 (781). Nature, 135 (1935).
- Orr W. J. C., 重水素の屈折率 (793).
- Larmor J. Sir., 磁氣光学廻轉 (819). 「率(830).」
- Falkenhagen H. & Bachem Ch., 電解質溶液の壓縮 Martin A. R., 石炭酸の透電分極 (909).
- Partington J. R. & Cowley E. G., エチール及フェニールイソシアネートの雙極子能率 (1038).
- Zechnowitzer E. W., KCl 結晶の可塑性 (1076). Naure 136 (1935). 「量(141).」
- Massey H. S. W. & Mohr C. B. O., Be⁹ と C¹² の質 Naturwiss., 23 (1935).
- Zechnowitzer E. W., 結晶の可塑性に就て (511).
- Phil. Mag., 20 (1935). 「折率(32).」
- Walke H. J., 低き濃度に於ける鹽化アルカリの屈 Physik. Z., 36 (1935). 「の測定(453).」
- Hoffmann F. u. Schulze A., Ca, Sr 及 Ba の融點 Dobinski S., 液體の粘性に對する電場の影響 (509). Rec. trav., 54 (1935).
- Allen Jr. A. H. W., バラコアの加爲性 (606). Sow. Phys., 7 (1935).
- Podaschewsky M. N., X 線を照射せる食鹽結晶の彈性極限の光電法による測定 (399).
- Frenkel J. & Konturawa T., 結晶に於ける電磁的性質の基礎理論 (452).
- Shur J. & Jaanus R., 臭素蒸氣の受磁率 (501).
- Kurtschatow I. u. Schakirow A., ロッシエル鹽透電體の分極に於ける反轉現象 (631).
- Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
- Freundlich H. & Krüger D., 眞の溶液に於ける異常擴散 (906).
- Coppock J. B. M., D₂ の膨張の容積係數 (913).
- Ferguson A. & Kennedy S. J., 非會合物質の臨界恒数の概略評價 (1000).
- Farquharson J. & Heymann E., 鹽化カドミウム融液に於けるカドミウム溶液及熔融甘汞溶液の磁氣的性質 (1004).
- Z. anorg. Chem., 223 (1935).
- Lutschinsky G. P., 無機性鹽化酸基の粘度の溫度係數 (210). 「係(409).」
- Haraldsen H. u. Klemm W., 磁化學的研究 [XV] 黃鐵礦の構造を有する二三の硫化物の磁氣的關係 Z. Elektrochem., 41 (1935).
- Clusius H. u. Bartholomé E., 凝結水素同位元素に於ける Blinnendruck の差 (487). 「(570).」
- Falkenhagen H. u. Bachem Ch., 強電解質の壓縮率 Z. Physik, 95 (1935).
- Rieche H., 液體絕緣物質の透電損失 (158).

Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).

Hedvall J. A. u. Pauly R. W., 化学—電気的 Curie 點, 化学—磁氣的 Curie 點への類似 (225).

Kuhn W. u. Biller H., α -ブロードプロピオン酸及 β -ブロードオクチルの廻轉分散 (256).

電 氣 化 學

Compt. rend., 200 (1935).

Veil S., 接觸電池と短絡に於ける其役割 (2013).

Compt. rend., 201 (1935).

Charnant C., 水-エチルアルコール混合物中の Ni 及 Co 鹽化物の電解 (43).

Kling A. et Lassieur A., 水の電導性 (203).

Guaastalla I., 電解中に銅鹽溶液に挿入せる壁面 (カオリン) に於ける酸化-還元反應. 其出現の速度を決定する因子 (268).

Helv., 18 (1935).

Erlenmeyer H. u. Willi E., 砒酸の有機誘導體の酸化還元電位と Aciditätspotential との関係 (733).

Fichter Fr. u. Metz E., 硝酸鹽と醋酸鹽の混合物の電解 (1005).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

Longworth L. G., 界面移動法による 25° に於ける二三の電解質水溶液の輸率 (1185).

Noyes A. A. & Kossiakoff A., 酸性溶液に於ける Ag^{II} 鹽 [III] 硝酸溶液に於ける $\text{Ag}^{\text{I}}-\text{Ag}^{\text{II}}$ 鹽の酸化電壓 (1238).

Brown A. S. & MacInnes D. A., 濃淡電池電壓より活動係數の決定 [I] 25° に於ける NaCl (1356).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Baker W. S. & La Mer V. K., $\text{H}_2\text{O}-\text{D}_2\text{O}$ 混合液中に於ける KCl, HCl, DCl の傳導度. $\text{H}_2\text{O}-\text{D}_2\text{O}$ の粘度 (406).

Gross Ph. & Halpern O., 電位の理論 [I] (453).

Nature, 135 (1935).

Mitchell K., 分光的攝擇光電効果 (789).

Mendelssohn K. & Moore J. R., 超傳導合金 (826).

Boorse H. A. & Niewodniczański H., 液態ヘリウムの温度に於ける純 Al の電氣抵抗 (827).

Gemant A., 油と蠟の傳導度 (912).

Jacquet P. A., 銅の光澤面を得る電解方法 (1076).

Nature, 136 (1935).

Burton E. F., Tarr F. G. A. & Wilhelm J. O., 熱電

効果と超電氣傳導狀態 (141).

Haissinsky M., 電氣化學的交換による人工放射能元素の析出 (141).

Phys. Rev., 47 (1935).

Anderson P. A., W と Ba との接觸電位差. Ba の外部作用函數 (953).

Phys. Rev., 48 (1935).

「理論 (84).

Wigner E. & Bardeen J., 一價金屬の作用函數の

White H. J., 強紫外線の照射による大電壓の變化 (113).

Quarles L. R., 液體 Hg の電子場放射と作用函數との關係 (260).

Physik. Z., 36 (1935).

Mayer H., 白金上に於けるアルカリ金屬の一原子薄膜の光効果 (463).

「(499).

Schade W., 硫化銻に於ける絶縁層の電氣的性質

Steiner K. u. Gratzmann P., 超電導性の出現に對する微結品の大きさの影響 (516).

Proc. Roy. Soc. [A], 159 (1935).

Denisoff A. K. & Richardson O. W., 化學作用の影響の下に於ける電子放出 [VI] 液態 NaK₂ と氣態 ClCN, HgBr₂, (OH)₂, O₃ 及小さき負放出を與ふる氣體との反應 (495).

Rev. Sci. Instr., 6 (1935).

「係 (196).

Wood L. A., Blocking-Layer 光電池の電流-電壓關

Larson K. G., 伸長したゴム帶から得る荷電 (242).

Sow. Phys., 7 (1935).

Blochinzew D. u. Drabkina Sch., 純金屬に對する熱イオン恒數の理論 (484).

Nasledow D. u. Nemenow L., 亞酸化銅の光及暗黒電導性 (513).

Wasser E., 薄い金屬膜(Al)に於ける光電子の速度配布 (532).

Groschew L. W., 金屬から透電體への光効果に對する媒間の影響 (619).

Liandrat G., 半導體により限られた面の光電子放出に於ける閉止層の内部光電効果の役割 (670).

Fakidov I. u. Lasarew B. G., 固態 Ga のハル効果 (677).

Trans. Farad. Soc., 31 (1935).

* Walker O. J. & Weiss J., 陽極反應に及ぼす電極表面の影響 (1011).

Z. Elektrochem., 41 (1935).

- Girube G., 應用電氣化學に對する物理化學の意義 (403).
- Wartenberg H. v. u. Wehner G., 熔融鹽電解に於ける陽極効果 [II] (448).
- Wulff P., Kordatzki W. u. Ehrenberg W., P_H 測定用アンチモン電極. 電位差生成の機構並に電極の應用 (542).
- Seith W. u. Kubaschewski O., 電解による炭素の固態鋼鐵内への運搬 (551).
- Müller Fr. u. Dürichen W., 電子管による靜電氣的電動力測定の意義と方法 (559).
- Herter E. u. Krüger F., 非水溶液中のビクレートの電解に際して陽極に於て行はれる諸變化 (564).
- Lange E. u. Nagel K., 理想的電氣化學的多相系に於ける物質-電流-仕事關係. 理想電池に於ける電解のファラデー法則に就て (575).
- Z. Physik, 95 (1935).**
- Seemann H. J., 低温に於ける金屬混相の電氣傳導度に関する研究 (Cu-Pt 合金) (97).
- Jordan P., 量子電氣力學に就て [I] (202).
- Hlučka F., 外部光効果を決定する光の配布に関する研究 (486).
- Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).**
- * Manegold E. u. Stüber C., 界面に於ける電氣の移動. 第二系 [硝子-金屬熔融物(Hg)]. 第三系 [硝子-鹽熔融物 ($AgNO_3$)]. (321).
- Müller Fr. u. Dürichen W., 高低抗電極の電導力の鋭敏なる新測定法 (349).
- Karpatschek S. u. Patzugi W., 液態混合鹽 KNO_3 - $NaNO_3$ - $LiNO_3$ の電解に於ける酸素過電壓 (383).
- 平 衡 論
- 化學平衡, 相律(狀態圖)溶液論(蒸氣壓)等
- Ann. chim. phys., 68 (1935).**
- Weider O., 炭酸の第二解離恒數の決定 (1423).
- Compt. rend., 290 (1935).**
- Perret A. et Perrot R., 過酸化窒素と臭素混合物の水點法 (2166).
- Compt. rend., 201 (1935).**
- Michel A. et Girard A., 熱磁氣的分析による Fe 酸化物の微細固溶體の檢出 (64).
- Bourion F. et Rouyer E., $MgCl_2$ イオンの加水現象の水點法的研究 (65).
- Bureau J., 亞硝酸石灰-水系 (67).
- François F., $SbI_3-NH_4I-H_2O$ 系 (215).
- Delwaulie M.-L., $BiI_3-NH_4I-H_2O$ 系 (341).
- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).**
- Ginnings P. M. & Dees M., 三元系. 25° に於ける水. Allyl Alcohol 及鹽 (1038).
- Robinson R. A., 蒸氣壓測定による水溶液中の臭化及沃化アルカリの活動係數 (1161).
- Robinson R. A., 蒸氣壓測定による水溶液中の硝酸及硝酸アルカリ及 p-Toluenesulfonate の活動係數 (1165).
- Young R. C., 四臭化ゲルコニウムと加里. 並に四臭化トリウムと Potassium Amide との反應 (1195).
- Åkerlöf G., 25° に於ける稀有瓦斯の鹽水溶液に對する溶解度 (1196).
- Noyes A. A., Hoard J. F. & Pitzer K. S., 酸溶液に於ける銀鹽 [I] 酸化及還元反應 (1221).
- Noyes A. A., Pitzer K. S. & Dunn C. L., 酸溶液に於ける銀鹽 [II]. 銀鹽の酸化狀態 (1229).
- Booth H. S. & Swinehart C. F., 第四族の二三の五新狀弗化物の高壓に於ける臨界恒數及蒸氣壓 (1337).
- Wiebe R. & Gaddy V. L., $50-1000$ 氣壓, 25° に於ける水素及窒素混合物の水に對する溶解度 (1487).
- J. Chem. Phys., 3 (1935).**
- Wahl M. H. & Urey H. C., 各種の同位元素を含む水の蒸氣壓 (411).
- Halpern O., 輕及重水中に於ける酸の解離恒數 (456).
- Seltz H., 完全三成分固溶體 (503).
- J. Chem. Soc. (1935).**
- Britton H. T. S. & Williams W. G., 水酸化沈澱の電氣計的研究 [XIII]. アモニア, mono-, di-, tri-methylamine と ethylamine, Pyridine, Ethylenediamine に於ける酸化銀水溶液の構造: アミン類の解離恒數 (796).
- Bell R. P. & Wolfenden J. H., Dioxan 溶液に於ける H_2O 及 D_2O の會合 (822).
- Friend J. N., ランタンの硝酸鹽及水に對する其溶解度 (824).
- J. chim. phys., 32 (1935).**
- Swietoslawski W., 共沸混合物の蒸溜の研究 (293).
- J. Phys. Chem., 39 (1935).**
- Skau E. L., 有機化合物の精製と物理的性質 [IX]

- 二成分水點圖の二三とその理想性の研究 (701).
Baskerville W. H. & Cameron F. K., 25° に於ける
水酸化鐵と硫酸 (769).
Swearingen L. E. & Ross R. F., ビリデン-醋酸系
[IV], 沸點 (821).
Larsen W. E. & Hunt H., 溶媒としての液態アンモ
ニア, [IV], 25° に於ける NH_4NO_3 , NH_4I , NH_4
Br 及 NH_4Cl の活度 (877).
Walde A. W., 有機酸及鹽基の電離に於けるオルソ
置換の役割 (885).
Riesch L. C. & Kilpatrick M., 種々の鹽類溶液に於
ける安息酸の古典的解離恒数 (891).
Nature, 135 (1935).
Leigh-Smith A. & Richardson H. O. W., 有機金屬
メチル化合物中の重原子の交換 (828), 「(829).
Swietoslawski W., 有機物の分解度の沸點法的測定
Norvick L., 有機金屬化合物中の重原子の交換
Naturwiss., 23 (1935). 「(1038).
Euler H. v., Hellström H. v. Brandt K., メチレン青
溶液中に於ける光化學的酸化還元平衡 (486).
Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
Maxwell W. R. & Partington J. R., ニニの多體基酸
の解離恒数 (922).
Z. anorg. Chem., 223 (1935).
Lee P. J. v.d., Hexachloräthan の蒸氣壓 (213).
Saslowsky A. J. u. Ettinger J. L., HNO_3 の存在に
於ける硝酸-Al-Na-K-Fe の水に對する共同溶解
度 [I] (277).
Driel M. van, HgCl_2 - PbCl_2 系 (318). 「(362).
Jellinghaus W., 鐵タンタルの二物質系について
Tammann G. u. Boehme W., 多形轉移に於ける粒の
變化 (365).
Fricke R. u. Brünner F., 18°C に於ける NaCl -
 $\text{HCl-H}_2\text{O}$ の平衡 (397).
Z. Elektrochem., 41 (1935).
Gruner E., ウルトラマリン-硫酸系 (478).
Kfrings W. u. Schackmann H., 酸化鐵-亞酸化鐵の
熔融液體の酸素壓 (479).
Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).
Abel E., Brati E. u. Redlich O., 重水の電離 (353).
Shibata Z. u. Niwa K., KCl 水溶液の蒸氣壓の測定
並びにその熱力學的評價 (415).
Halban H. v., Kortüm G. u. Seiler M., 弱及中強電解
質の解離恒数 [II], 鹽溶液中の α -Dinitrophenol
の解離恒数と溶解度 (449).
Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).
Clusius K., 水素同位元素のオルトパラ轉移の蒸氣壓
の差 (159).
Herold W., 分子分極と會合 (259).
- 界 面 化 學
- 吸着, 觸媒, 膠質, 高眞化學等
Ann. Physik, 23 (1935).
Pospisil V., Fürth 測定法に依るブラウン粒子に對
する光の力効果 (259).
Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).
Staudinger H. u. Eilers H., 高重合化合物 [115] 異
量體類似的 Cellulose-triacetate に於ける纖維素
の轉移 (1611).
Staudinger H. u. Husemann E., 高重合化合物 [116]
膨潤に限度ある Poly-styrol (1618).
Chem. Rev., 16 (1935). 「(363).
Verwey E. J. W., 粗水膠質の電氣二重層と安定度
Compt. rend., 290 (1935).
Dubar L., 酸化第一銅の電導度に對する蒸氣及吸着
瓦斯の影響 (1923).
Mathieu-Lévy L.-S., アムモニア性溶液に於ける
水酸化鐵沈澱に依る Cu の吸着の分光々度計的
研究 (1934). 「液の作用 (2076).
Jausseran C., 種々の age の高眞溶液に對する水溶
Compt. rend., 201 (1935).
Procopiu S., 膠質溶液, 結晶性沈澱, 硝子上の同體沈
積物等による偏光 (55).
Devaux H., アルブミン薄膜の不溶性 (109).
Akermaier A., 活性炭に依る稀薄有機性蒸氣の吸着
と新鮮なる空氣による其脱着 (210).
Moreau L., Chandron G. et Portevin A., 金屬中の
含有瓦斯除去の一新方法 (212).
Leauté A., タール及瀝青の毛細管上昇 (266).
Canac F., 散光法に依る結晶腐蝕の研究 (330).
Helv., 18 (1935).
Ruggli P. u. Jensen P., 人工有機色素の水溶液に應
用せる chromatographische Adsorptionanalyse [12]
吸着及び染色 (624).
Signer R., 溶液中の高級及び最高級分子化合物の
舉動 (701).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

* Washburn E. R. & Berry G. W., 稀薄水溶液の表面張力研究より得たるパルミチン酸ナトリウム分子の大きさ (975).

* Baldeschuieler E. L. & Mikeska L. A., 廢物より酸化白金觸媒の製造 (977).

Blodgett K. B., 固體表面上に単一分子層を形成せしむることによりて作られたる薄膜 (1007).

* Griffin C. W., 一酸化炭素にて被覆せられたる摺持銅に依る水素の吸着 (1206).

Bent H. E. & Lesnick G. J., 硝子上に吸着された水の化学作用 (1246).

Cone W. H., Benfrew M. M. & Edelblute H. W., 硫化ニッケルの變則的舉動 (1434).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Bauer S. H. & Pollack A., 界面に於ける非對稱分子の定向 (401).

J. Chem. Soc., (1935).

Wassermann A., 過酸化水素とピロガロールの反應に對する觸媒としての Fe 特殊性 (826).

Astbury W. T. & Lomax R., 蛋白質の水和作用及變性の X 線研究 (846).

J. chim. phys., 32 (1935).

Kowarski L., 薄片結晶の生長：定性的研究 (303).

Szper J. et Uzdanska S., 膠質凝固速度 (385).

Kowarski L., 薄片結晶の生長：定量的研究 (395).

Toshi S. S. et Pannikar K. P. N., 硫化砒素膠質に依る水酸化鐵陽性ゾルの凝固に於ける粘度異常變化 (455).

Bikermann J. J., 膠質溶液の電導度 (460).

Kowarski L., 薄片結晶の生長：理論的研究 (469).

J. Phys. Chem., 39 (1935).

Mueller H., 電氣運動學的電位差と膠質の安定度

Abramson H. A., 不活表面及蛋白表面の電位差及荷電に對する鹽の影響 (740).

Ellison H. L. & Hazel F., 水酸化鐵溶液の二種の膠質化學的性質に及ぼす濃度と熟成の影響 (820).

Kolloid-Beih., 42 (1935).

Ehrenberg W. u. Wulff P., 電解質を Na^+ , Ag^+ 及 Cl^- として含めるゼラチンの電氣傳導度と化學平衡 (1).

Pauli W. u. Hofmann L., 或種の蛋白質の膠質的變化と成分的變化の間の關係 [III] カゼインとエ

デスチン (34).

Bungenberg de J. H. G. u. Stoop R., 親煤膠質 [XXIV] 負電荷を持つ親煤膠質の autokomplexflockung に際しての陽イオンの特殊作用 (アラビアゴム-ゾル + 中性鹽 + アルコホル) (96).

Ostwald W., 物質の Metastruktur (109).

Fischer H., 溶液及氣體中に於ける木炭への吸着に就ての比較研究 (125).

Schramek W. u. Görg H., 金屬水酸化物溶液-纖維素纖維間の反應 [II] 曹達纖維素に於ける結晶格子の轉位の X 線分光學的研究 (302).

Kolloid-Z., 71 (1935).

f(257).

Pohl R. W., ハロゲンアルカリ結晶の Farbzentren

Smirnow L. W., 膠質系に於ける Rayleigh 式の適合性 (261).

Hün B. W. u. Iwanow W. N., 振子粘度計の方法に依る絶對内部摩擦係数の測定 (265).

Wolarowitsch M. P., Kulakoff N. K. u. Romansky A. N., 分散系の粘性と可塑性 (267).

Ganguli A., 吸着に對する批評 (275).

Dumanski A. u. Tschapek M., 濕潤熱 (I) 濕潤熱に及ぼす吸着イオンの影響 (279).

Herbst H., 濕潤熱を顧慮した顆粒表面の決定並に平滑金屬面の油に依る濕潤熱測定裝置 (282).

Pavelka F., 赤色 NH_4Cl (291).

Srebrow B., 或種の炭酸鹽の分解溫度に及ぼす結晶狀態の影響 (293).

f(297).

Miyamoto S., 無聲放電に依る膠質溶液の製造 [III]

Brintzinger H. u. Schall A., 膠質溶液に於ける難溶性物質の溶解度 (300).

Brintzinger H. u. Schall A., 難溶性性酸又は鹽基の溶解度に及ぼす鹽類狀態に酸狀親水膠質 [II] セラチンを用ひた研究 (302).

Fuchs G., $\text{Fe}(\text{OH})_3$ -ゾルの構造生成に及ぼす親水膠質の影響 (307).

Liepatoff S. M. u. Morosow A. A., 親煤膠質 [VII] (I) 寒天の分溜と得られたる分溜物の物理化學的性質 (317).

Przylecki St. J. v., Andrzejewski H. u. Mystkowski E., 多糖プロテイド-ゾル (325).

Lykow A. W., クローム皮革の水蒸氣收着中の溫度 (333).

f術(335).

Engelhardt A., 抽出及精製操作に於ける新吸着技

- Kolloid-Z., 72 (1935).
- Köniwalter A. u. Vendl M., Schlender 的研究より
Körnung-曲線の確定 (1).
- Remy H. u. Seemann W., 液體に依る霧の吸収に及
ぼす氣泡の大きさの影響 [I] (3).
- Held N. A. u. Samochwalov K. N., 有機物質の結
晶表面への吸着 [II] BaSO_4 へのラウリン酸曹
達吸着 (13).
- Krause A., 水酸化物-及び酸化水化物ゲル並に其兩
性的性質, 非結晶性並に結晶性酸化水化物及酸化
物 [XXII] (18).
- Balarew D., Andreew K., Zankowa E. u. Damowa
P., 結晶系内部に於ける表面變化 (25).
- Pauli Wo., Russer Ed. u. Brunner E., 荷電 Misch-
komplex を持てるアジド型金ゾルの構造と性質
(26). 「と S(35).
- Sauer E. u. Steiner D., 膠質間の化學反應 [I] Cu
Sauer E. u. Steiner D., 膠質並に沈積硫化銅の生成
様式と組成 (41).
- Tschapek M. W., 親水膠質 [I] エチルアルコール-
水混合液及びエチルアルコール-エーテル-水混合
液中の親水膠質の水和作用の測熱的研究 (46).
- * Yamaguchi B., オルガノゾルに對するアルコール
の相對的沈降力 (51).
- Dumanski A. u. Tschapek M. W., 濕潤熱 [II] 濕潤
熱に及ぼす吸着空氣の影響 (55).
- Rabinerson A., $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ゾルの構造生成に對するア
ルコールの作用 (58).
- Hennig T., 膠質狀より大きい粒子となつて分散す
るアルミニウム化合物懸濁液に Thixotropie の現
れる事 (63).
- Elöd E. u. Schachowskoy Th., 礦物糝法の理論 ゼ
ラチンのクロム糝法 [XXVI] 媒染及染色過程の
研究 (67).
- Sokolow S. I. u. Koliakowa G. E., 糝法の物理化學
[I] 植物性タンニオン酸鹽の電氣化學的性質 (74).
- Wolkowa Z. W. u. Saporoshez A. W., 浮游懸濁の
機構 (82).
- Rogowin S. u. Iwanowa W., 纖維素エステル溶液の
構造粘性及テイキソトロビ的性質 [I] 硝酸纖維
素のアルコール-エーテル溶液の構造粘性及テイ
キソトロビ的性質の特定粘性に依る變化と其等
の改修様式 (86).
- Bierling E., 石炭ターール中の“遊離炭素” [I] (92).
- Bikermann J. J., 表面傳導度と其意義 (100).
- Sakurada K. u. Erbring H., 伸長及非伸長硫黃絲の機
械的性質と其時間的變化 (129). 「(135).
- Zimmerschied W., 活性炭への大氣中のイオン吸着
Manegold E. u. Lindemann H., 毛細管系 [XVII] (1)
正規對數的なる平面的並に立體的球體螺旋 (151).
- Pauli Wo. u. Schild Th., Pt-ゾルの組成 [I] (165).
- Mukherjee I. N. u. Mukherjee S., 膠質溶液の電氣的
性質 [V] Pauli Wo. 及 Valko E. の批評に對する
應答 (178).
- Verwey E. J. W., イオン吸着と交換 (187).
- Scheinker N. S., 溶媒和作用の研究と溶媒化包被の
厚さ (192).
- Wesselowski W. S. u. Selajew I. A., シリカ-ゲル
の構造粘性に對するミセル間液體の表面張力の
作用 (197).
- Skworzow W. N., 膠質狀に溶解した物質の酸化並
に還元反應 [III] 膠質狀 MnO_2 の還元 (203).
- Dulitzkaja R. A. u. Sokoloff S. I., セラチンの等電
點 (205).
- Zeile K., フミン酸 (211).
- Hughes E. B., リーゼガング環の理論 (212).
- May L., 週期的沈澱 (リーゼガング環)の理論 (217).
- Elöd E. u. Schachowskoy Th., セラチンに對する各
種金屬化合物の作用 (221) [XXVII] 媒染並に染
色過程 (221).
- Wolkowa Z. W., 浮游懸濁の機構 [IV] (229).
- Silbereisen K., 最近十年間に於ける醸造工業の膠質
化學 (234).
- Nature, 135 (1935).
- Constable F. H., Nazif M. & Eldin H., 銅及鐵上の
干涉色の變化 (791).
- Best C. H., Huntsman M. E. & Ridont J. H., 蛋白
質の Lipotropic Effect (821). 「(828).
- Bowden F. P. & Bastow S. H., 表面力の作用範圍
Wojciechowski M., 固體物質表面に吸着されたる物
質の量を測定する爲の沸點法 (830).
- Thomas A. M. & Wedmore E. B., 膠質金屬の製
造 (1001).
- Nord F. E. & Lange F. E. M., Cryolysis, diffusion
及び粒子の大きさ (1091).
- Mc Bain J. W., 膠質とは何ぞや (1093).

- Roberts J. K., 或種の吸着膜の重要な構造上の不連続性 (1037).
Nature, 136 (1935).
 Baly E. C. C. & Pepper W. P., 珪藻土による小酸化アルミニウムの吸着 (28).
Naturwiss., 23 (1935).
 Baudisch O., 生物的指示薬としての強磁性膠質 γ - Fe_2O_3 に吸着されたる Apektroanalytische Leitelemente (512).
 Deufner A., 一枚の押し付けられたる金属薄膜の實驗 (557).
Phil. Mag., 20 (1935).
 Alty T., 脂肪酸及其に關係せる化合物粒子の電気泳動 (129).
Phys. Rev., 48 (1935).
 Laue C. T., 蒸氣により生じたる Bi 微結晶の形と配列 (193).
Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).
 Bastow S. H. & Bowden F. P., 表面の物理的性質 [II] 液態膜の粘流, 表面力の作用範囲 (220).
Rec. trav., 54 (1935).
 Hermans P. H. u. Bredée H. L., 濾過法則 (680).
Rev. Mod. Phys., 7 (1935).
 Becker J. A., 熱イオンの電子放射及吸着 (95).
Sow. Phys., 7 (1935).
 Kornfeld M., 再結晶に際する核の生成 [I] (432).
Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
 Freundlich H. & Gordon P. S., Isinglass の等電位點 (915).
 Freundlich H. & Julisburger J., ゼル及懸濁液に於ける異方性粒子の配列によりて生ずるゾル-ゲル變化 (920).
 King A., 木炭の多孔性 (935).
 Steiner W., 水にして被毒せられたる硝子表面に於ける水素原子の消失 (962).
 Mitchell J. S., 単一分子層状態方程式に就て (980).
Z. anorg. Chem., 223 (1935).
 Tamman G., 固き Ni 線が柔くなる際の Ni 線への色素吸着の變化 (222).
 Hampel J., 發生期状態の Zinc chromit の上昇せる収着能[活性酸化物90] (297).
Z. Elektrochem., 41 (1935).
 Ostwald Wo., 膠質化學的研究と化學工業 (412).
 Kutzelnigg A., Sn の表面化學 (450).
 Klar R., E. Störfer 氏の論文: 不均一系觸媒反應の基礎的研究 [I] 炭に依る水素の活性化吸着 (457).
 Eggert J., 物理化學の寫真工業に對する意義 (461).
 Hofmann U., Endell K. u. Bilke W., Bentonit の膨潤と其工業的應用 (469). 「(518).」
 Kratky O., 膨潤纖維素エステルの変形の際の経過
 Nord F. F. u. Lange F. E. M., Kryolyse, 擴散及粒子の大きさ. Natriumoleate, Eialbumin 及 Polycrylsäure (519). 「[I] (540).」
 Störfer E., 吸着劑及觸媒としてのグラファイトとダイヤモンド (不均一系觸媒反應の基礎的研究)
Z. Physik, 95 (1935).
 Betz H., 他物質の添加に依る Al_2O_3 薄膜の電氣的刺激に依る熾光 (189).
Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).
 Ostwald Wo., 浮游振蕩の理論 (393).
Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).
 Jost W. u. Widmann A., H 及び D の Pd 内の擴散 (247)
- 化 學 動 力 學
- Ber. Dtsch. chem. Ges.**, 68 (1935).
 Gaffron H., 照射せられたる色素による酸素活性化の機構 [II] 近赤外に於ける光酸化 (1409).
Compt. rend., 200 (1935) 「致(1919).」
 Muraour H. et Aunis L., 水蒸氣含有量大なる爆發混合物の始發壓力に對する計算値と實驗値の一
 Guntz A.-A. et Beltran E., 還元及水素化現象に於ける H^+ イオンの影響 (2011).
 Jolibois P. et Olmer E., 媒觸作用研究に於ける一新方法, NH_3 に於ける應用 (62).
Helv., 18 (1935).
 Cantieni R., 純粹なる及び水を含めるグリセリン中に於ける果糖の紫外光分解 (473).
 Karrer R. u. Meerwein F., Flavine の光分解に就ての續報 (480) 「(727).」
 Halbau H. von u. Eisner H., 速い反應の動力學 [I]
 Bodenstein M., 化學反應の機構を確める事 (733).
 Ruggli P. u. Zaeslin H., 0.0'-Dinitrotolan の接觸水素添加 (853).
 Cantieni R., 水銀燈の長波長紫外線 366 m μ による硝子容器中のフラクトースの分解 (933).
 Brinea E. et Carcellen J., 酸化の觸媒としての O_2

- の役割の研究 [VIII] プロパン及びブタンの ozonation (973).
- J. Am. Chem. Soc., 57 (1935). 「(985).
- Gershinowitz H. & Eyring H., 三分子反応の理論 }
 Potts J. C. & Rollefson G. K., HCl の光生成 (1027). }
 Lind S. C., Jungers J. C. & Schiffett C. H., α 線に }
 よる Deuteroacetylene の重合 (1032). }
- Rodelush W. H. & Spealman M. L., HCl の存在に }
 於ける水素原子の結合 (1040). }
- Campbell H. C. & Rice O. K., Ethyl Azide の }
 爆発 (1044). }
- Lind S. C. & Schiffett C. H., α 粒子により生ずる化 }
 学反応, D_2 及 O_2 の結合 (1051). }
- Harris L., Kaminsky J. & Simard R. G., Malachite }
 green leucoryanide の吸収スペクトル及光分解後 }
 の暗黒反応の機構 (1151). }
- Belchetz L. & Rideal E. K., 炭素繊維上の炭化水素 }
 蒸気の第一次分解 (1168). }
- King C. V. & Schack M., 酸に對する亜鉛の溶解 }
 速度 (1212). }
- Taylor H. S. & Diamond H., 重水素及水間の觸媒 }
 的置換反応 (1256). }
- Carrico J. L. & Dickinson R. G., 瓦斯狀 Dibromo- }
 tetrachloroethane の臭素増感光化学分解 (1343).
- * Storch H. H., 氣體不均一系觸媒反應に於ける活 }
 性度と活性化エネルギー (1395).
- Bedford M. H., Austin R. J. & Webb W. L., 二つ }
 の温度に於ける臭素化されたマロン酸及琥珀酸鹽 }
 と $S_2O_8^{2-}$ との反應速度 (1408).
- Hamill W. H. & Freudenberg W., 炭水化物類に於 }
 ける定量的同位元素的置換反應 (1427).
- * Chow B. F., 反應速度と酸化還元電壓との關係に }
 就ての研究 [I] 暗黒に於ける蟻酸鹽イオンのヘロ }
 ゲンによる酸化 (1437).
- Chow B. F., 同上 [II] 暗黒に於ける蟻酸鹽のヘロ }
 ゲンによる酸化 (1440).
- Spealman M. L. & Rodelush W. H., 二三の酸化窒 }
 素と原子状態素及窒素との反應 (1473).
- Coull J., Hope H. B. & Gouguel B., 過酸化水素と }
 p-Toluene sulfonchloramide (Chloramine T) との }
 反應の動力學的研究 (1480).
- Warner J. C. & Warrick E. L., 相似するイオン間 }
 の反應に於ける動力學的媒質作用及鹽影響, アム }
 モニウムイオン及シアン酸鹽イオン間の反應 (1491)
- J. Chem. Phys. 3 (1935).
- Kassel L. S., 化學反應に於ける活性化錯分子の統計 }
 力學的取扱 (399). 「分解 (433). }
- Schlechter A., 陽イオンの衝突による H_2 分子均一系 }
 Terenin A. & Neufmin H., シューマン紫外部に於 }
 ける多原子分子の光分解 (436).
- Juliusburger F., Topley B. & Weiss J., 沃素の同位 }
 元素的置換反應 (437).
- Kice O. K. & Gershinowitz H., エントロピーと化學 }
 反應の絕對速度 [II] 一分子反應 (479).
- Rice O. K. & Gershinowitz H., 一分子反應の活性 }
 化熱 (490).
- Wynne-Jones W. F. K. & Eyring H., 無氣相中の反 }
 應の絕對速度 (492).
- Seokus M. & Grubb A. C., 交流放電による O_3 生 }
 成の臨界電壓 (529).
- J. Chem. Soc., (1935).
- Wassermann A., 三重結合への添加機構 [I] Liene }
 合成の熱化學と動力學 (828).
- J. chim. phys., 32 (1935).
- Saint-Maxen A., ハイドロキノン溶液の酸化 [III] ア }
 ルカリ鹽及二三の金屬水酸化物の作用 (410).
- Henry L. A. M., N_2O の吸収スペクトル及其の光分 }
 解の機構 (437).
- Szper J., メチル及エチルアルコール, ベンゼン, ト }
 ルエン, キシレン溶液中に於ける Na の溶解速 }
 度 (447).
- J. Phys. Chem., 39 (1935).
- Taylor H. A. & Herman C. R., Diethylamine の熱 }
 分解 (803).
- Taylor H. A. & Hook H. A. van, アセチレンの重 }
 合及水素添加 (811).
- Kagan M. J. & Lularsky G. D., アルデヒド酸化の }
 中間階段 [I] アルデヒド酸化の種々なる階段に於 }
 けるマンガン觸媒の觸媒効果 (837) [II] per- }
 acetic acid とアルデヒドとの反應動力學 (847).
- Yuster S. & Reyerson L. H., プロパンの鹽素化 [I] }
 均一系反應 (859). 「(901).
- Nadkarni D. R. & Mehta S. M., ベンゾイン反應 }
 の研究 [II] ベンゾイン反應に於ける負觸媒作用 }
 Nadkarni D. R., ベンゾイン反應の研究 [III] ベン }
 ゴイン反應に對する水の影響 (907).

Nature, 135 (1935).

Hornel J. C., D_3O^+ イオンによる エステル加水分解の觸媒反應 (909).

Rossichin W. & Timkowski W., アセチレン空気混合物の燃焼に對する高周波電場の影響 (916).

Egerton A. & Ubbelohde A. R., 炭化水素の酸化と自己燃焼の臨界現象 (997).

Baly E. C. C., 不均一系觸媒作用と酵素作用の動力學 (146).

Naturwiss., 23 (1935).

Körber F. u. Oelsen W., 液態鐵に溶ける炭素と酸素との反應 (462).

Meyerhof O., 生物學的糖分解反應に於ける可逆反應に就て (490).

Abel E., u. Schmid H., 沃度と硫酸鹽との光化學反應に於ける長生命の中間生成物 (501).

Phil. Mag., 20 (1935).

Lewis B. & Eibe G. von, 焰の溫度及爆發壓の實驗的測定及理論的計算 (44).

David W. T., 焰の溫度及爆發壓の實驗的測定及理論的計算 (65).

Physik. Z., 36 (1935).

Graf L., Pd-Cu 系に於ける同素體變化の動力學と機構 (489).

Proc. Roy. Soc. [A], 150 (1935).

Kalckar F. & Teller E., 常磁性瓦斯によるオルト-パラ轉移の觸媒理論 (520).

Bunn C. W., Clark L. M. & Clifford I. L., 漂白粉の構造と生成 (141).

Miller C. C., ニチルアルコールに溶解せる青化メチルアルミニウムのメチル尿素への轉移速度 (188).

Bell R. P. & Levinge Sir R. V. H., 非水溶媒中の酸觸媒作用 [II]. 一三鹽化醋酸觸媒による鹽化ベンゼン中の N-臭化アセタニリドの轉位 (211).

Rec. trav., 54 (1935).

Drop J., 低壓に於ける爆發領域 [I] $H_2-O_2-N_2$ 系に於ける壓力限界 (671).

Sov. Phys., 7 (1935).

Komar A. & Lasarew B., 白色錫より灰色錫への轉換速度 (468).

Roginsky S. u. Gopstein N., 化學反應機構の研究に對する放射性 Br の應用 (672).

Trans. Farad. Soc., 31 (1935).

Robinson R. A. & Law N. H., 溶液に於ける第二級鹽及第一級鹽間の反應速度 (899).

Gee G. & Rideal E. K., 重合過程の動力學 (969).

Fairbrother F. & Warhurst E., ナトリウム原子と chloro-, bromo- 及 iodo-benzene との反應速度 (987).

Z. Elektrochem., 41 (1935).

Jander W. u. Weitendorf K. F., 固態に於ける反應經過 (高溫に於ける固態反應 (XII)) (435).

Hedvall J. A., 固體に於ける相變化に於て現はれる化學反應能力の増大 (445).

Bodenstein M., アンモニアの觸媒酸化の機構 (466).

zur Strassen H., アルミン酸鹽の安定度研究 (476).

Sachsse H., 二三の有機分子の熱分解に於ける水素原子濃度と反應機構 (Patat F. との共同研究に依る) (493).

Patat F., メチル及エチルアルコールの光分解 (Hoch H. との共同研究に依る) (494).

Schumacher H. J. u. Sundhoff D., クロロフォルム, 鹽素及酸素よりフオスゲンの光化學的生成量に添加物に依る妨害 (499).

Reinhold H. u. Seidel H., 銀と硫黄又は硫化水素より硫化銀生成の動力學 (499). (508).

Brauer G. u. Victor E., 鹽化臭素の平衡及動力學

* Ulich H. u. Heyne G., フリーデルクラフトによるケトン及炭化水素合成の反應動力學的研究 (509).

Tiede E., 活性酸素の化學反應 (Knoblauch H. に依る研究) (526).

Hüttig G. F., 二個の酸化金屬の化學的結合の際に現はれる活性狀態 (527).

Z. Physik, 95 (1935).

Zacharowa M. I. u. Tschikin W. K., Al-Mg 固溶體の分解機構 (769).

Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).

Hoed D. den u. Spiers C. W. F., H_2O_2 の X 線による分解 (412).

Z. physik. Chem. [B], 29 (1935).

Hertel E. u. Dressel J., 作用群の反應力に及ぼす置換の影響 (178).

Kornfeld G., 過酸化水素溶液の光分解 (205).

Geib K. H. u. Steacie E. W. R., D 原子の交換反應 (215).

Ghosh J. C., Narayanmurti D. S. u. Roy N. K., 亞硝酸ウラニールを増感剤とせるマルデン酸のメチレン青による光酸化 (236).

Dostal H. u. Mark H., 重合反應の機構 (299).

實驗方法, 裝置, 無機化學, 金相學, 分析化學等

Ber. Dtsch. chem. Ges., 68 (1935).

Otto E., ケアルデン反轉に就て [II] (1651).

Otto E. u. Krämer K., ケアルデン反轉に就て [III] (1655).

Chem. Rev., 16 (1935). 「性(121).

Pearce D. W., 稀土類に於ける異常原子價と週期

Wilson E., 有機ハロゲン化合物の反應性に對する構造の影響 (149).

Compt. rend., 209 (1935).

Heller W., フルオレシン(レゾルチンフタレン)による大氣中オゾンの檢出 (1936).

Müller H., 弗化水素酸に就て (2080).

Yen Ki-Heng et Yeou Ta, 曹達による Al 腐蝕研究の新法 (2153).

Compt. rend., 201 (1935).

Mourer H. et Roquet P., 5 鹽化磷及び 5 アミド磷の構造 (144).

Broniewski W. et Lewandowski W., 銅の性質に對する硫黄の影響 (273).

Helv. 18 (1935).

Bally O., 成る特殊の水の結晶の生成に就て (475).

Feitknecht W., 二價金屬の鹽基性鹽の化學と Morphologie, Feitknecht W. u. Fischer G., [III] 鹽基性鹽化コペルト (555).

Briner E., Hoekstra J. W. et Susz B., 硝酸及び硫酸の反應力と構造 [V] 水及醋發中に於ける硫酸のスルフォン置換作用 (684).

J. Am. Chem. Soc., 57 (1935).

La Mer V. K. & Greenspan J., 酸滴定に對する抽出法及び其の p-hydroxybenzoic acid に對する應用 (969).

Kolthoff I. M., p-hydroxybenzoic acid のみと醋發の存在に於ける場合との酸定量滴定 (973).

Young K. C., 臭化トリウムのアミン (997).

Anderson L. C. & Gooding C. M., ケトンの成鹽發色 II. (999).

Harris L. & Kaminsky J., 紫外部に對する精密なる光量計 (Einstein の光化學當量説を含む) (1154).

Reed J. B., Hopkins E. S. & Audrieth L. F., 稀土類に就て XLIV. 酸化物に熔融及び固狀 "Onium" 鹽を作用せしむることに依る無水稀土類化合物の生成 (1159).

Giauque W. F. & MacDougall D. P., gadolinium sulfate の斷熱脱磁性による 1° K 以下の溫度の生成 (1175).

Johnson W. C. & Isenberg S., 珪素の水素化合物 I. mono 及び disilane の生成 (1349).

Nadeau G. F. & Branchen L. E., 水醋發溶液に於けるアミノ酸の定量滴定 (1383).

Winter P. K. & Moyer H. V., 第一鐵鹽-重クロム酸鹽滴定曲線の不齊 (1402).

J. Chem. Phys., 3 (1935).

Wahl M. H., Huffman J. F. & Hipple, Jr. J. A., 重い窒素同位元素の濃縮の試み (435). 「(452).

Halpern O. & Gross Ph., 水素同位元素の電解分離

J. chim. phys., 32 (1935).

Leblance M., α 線及び Ra の直接測定による天然放射線中の Po 含有量の迅速決定法 (332).

J. Phys. Chem., 39 (1935).

Johnson C. R., アルカリ鹽化物の加水分解 (701).

Rosenblum Ch. & Kaiser E. W., Po 溶液の保存 (797).

Nature, 135 (1935).

著者なし, 絕對零度への接近 (777).

Edwards A. J., Bell R. P. & Wolfenden J. H., 天然水の重水素含有量 (793).

Farmer F. T. & Ratcliffe J. A., Magneto-Ionic Theory の新檢討 (831).

Garner W. E. & Latchem W. E., 沃化窒素 $N_2 \cdot NH_3$ の爆鳴 (832).

Christiansen W. N., Crabtree R. W. & Laby T. H., 輕水の比重: 雨水中の重水素と輕水素との比 (870).

Heyrovský J., マンガン鹽中のレニウム不存在のボーログラフに依る鋭敏なる試験 (870).

Burton E. F., Smith H. G. & Tarr F. G. A., 完全に超傳導的な電流計 (906).

Lipson H., 明礬の 3 つの構造の存在 (912).

Maitland P. & Mills W. H., アレンの不齊の實驗的説明 (994).

- Müller A., 直鎖並びに環状多員 CH_2 分子 (994).
 Fischer A., 連鎖反応としての血液凝固 (1075).
 著者なし, 表面化学と其工業的應用 (1084).
Naturwiss., 25 (1935).
 Bardenheuer P. u. Thannheiser G., 鹽基性ジューメンス・マルチン法による反應過程に就て (460).
 Pohlman R., 氣體中の超音波の可視方法とその強度測定 (511).
 Gaffron H., 綠色植物の炭酸同化に對して酸素は如何なる程度迄必要缺くべからざるものか? (528).
Phil. Mag., 19 (1935).
 Houstoun R. A. & Younger A. J., 比色に於ける人為的誤差 (1107).
Phys. Rev., 48 (1935). 「正(98).」
 Kayser H., 「Tabelle der Schwingungszahlen」の訂
 Tuve M. A., Dahl O. & Aafstad L. R., 強き陽イオン流の生成と集束 (241).
Physik. Z., 36 (1935).
 Erk S., 低温に於ける顕微鏡操作に就て (451).
 Keil W., 携帯用温度記録計 (529).
 Wien M., X線発見の歴史に就て (536).
 Stark J., X線発見の歴史に就て (536).
Proc. Roy. Soc. [A], 151 (1935).
 Harper G. L., X線の單色化と分光學に對する結晶と細隙系に就て (118).
Rec. trav., 54 (1935).
 Gilman H. & Kirby R. H., グリニヤード氏試薬用活性マグネシウムの簡單なる製法 (577).
Rev. Sci. Instr., 6 (1935).
 Pickels E. G., 硝子圓板の切断と焼戻し並びに硝子管端の磨り (202).
 Chiles Jr. J. A., 高度真空操作の一氣壓に耐ゆる自動機 (202).
 Howey J. H., 教育及び研究に便利なる電流計目盛り (203).
 Marsh C. R. & Knipp C. T., 酸素液化装置 (203).
 Bennett J. A., 交流光電調節 (204).
 Kirkpatrick P., ゼーマン効果の證明及び研究の新装置 (205). 「(205).」
 Hill H. E., Ballistic Measurement のよりよき感度
 Harnwell G. P., 驗電器充電器 (206).
 Macdonald P. A. & Campbell E. M., ラヂウム・エマナチオン implants の測定 (212).
 Prevel I. K., 高壓下の物質の X 線の研究の技術 (212).
 Trimble F. H., 眞鍮に Mo のボタンを鑄造する方法 (X線管の水冷 target 用) (216). 「術(230).」
 Kolin A., 可視部光子計數器製造の簡單なる技
 Bowie R. M., 改良せる水銀溜 (242).
 Strong J., 蛋母を劈ぐ方法 (243). 「法(243).」
 Taylor J. B., 排氣系に酸素を導入する便利なる方
 Dunning J. R. & Skinner S. M., 電離粒子計數器 (243).
Sow. Phys., 7 (1935).
 Gogoberidze D. B. u. Ananiaschwili E. G., 方解石に於ける機械的雙晶生成 (I) (547).
Trans. Farad. Soc., 31 (1935).
 Stott V. H., 變形及熱處理により Al 單結晶を作る
 Carpenter & Elam の方法の修正 (598).
Z. anorg. Chem., 223 (1935).
 Hölty K. u. Kahmen W., 曹達及び硫黄による融解の際の銅の暴動 (234).
 Hüttig G. F., Tschakert H. E. u. Kittel H., 酸化亜鉛及酸化鐵より亞鉛フェリット生成の經過 (活性酸化物 89) (241).
 Kutzelnigg A., 酸化亜鉛-酸化鐵混合試料の螢光並に熱處理による其の影響 (251).
 Brintzinger H. u. Osswald H., 錯化合物の新らしき群: 中心イオンが錯カチオンなる錯アニオンを有する化合物 (I) 中心イオンとして錯 Co カチオンを有する錯 Sulfato- 及び Oxalato- アニオン (253).
 Kröger C. u. Fingas E., 酸化アルカリ $\text{CaO-Al}_2\text{O}_3$ - SiO_2 - CO_2 系 (III) Kalium di- 及 tetrasilikat に對する CO_2 及び K_2CO_3 の作用 (257).
 Tammann G. u. Rührenbeck Ad., 細粉せられたる金屬化合物 (288).
 Cleu K. u. Hubold R., 硝酸に對する H_2O_2 の作用: 過亞硝酸 (II) (305).
 Schwarz R. u. Striebig H., ハロゲン化砒鉛の Ammoniakat (399).
 Fischer W. u. Brünner K., 炭酸による磷酸カルシウムの腐蝕性に関する注意 (422).
Z. Elektrochem., 41 (1935).
 Grimm H. G., 獨乙の國民經濟に對する物理化学の意義 (368).

- Bütelisch H., 化学的大工業に對する物理化学の意義 (373).
- Köster W., 金屬工業に對する物理化学の意義 (386).
- Kränzlein G., 纖維工業に於ける物理化学研究の獨乙國民經濟に對する意義 (393).
- Meyer Th. u. Hüttig G. F., $MgO + Cr_2O_3 \rightarrow MgCr_2O_4$ なる變化の際經過せられたる活性中間狀態のより詳細なる特徴(活性酸化物 85) (429).
- Böttger W. u. Pieper J., 電導度測定の本問題 (Harms u. Jahr の同名論文への反駁) (453).
- Jander G., Harms J. u. Jahr K. F., 前記論文に對する最後の返答 (457).
- Weyl W., 光學的研究に基く硝子の構造「Transformations-punkt」及び「Borsäureanomalie」に就て (472).
- Franck H. H., X 線寫真術の化學工業上の二三の問題への應用 (478).
- Herzfeld-Wuesthoff F., 特許權に於ける物理化学の特殊地位 (488). (514).
- Tödt F., 砂糖工業に對する物理化学的研究の意義 (514).
- Heiss R., 食料品の冷凍による變化の理論 (520).
- Erk S., 低温に於ける顯微鏡使用研究裝置 (521).
- Z. Physik, 95 (1935).
- Lindemann R., 生物體の灰に於ける Al の分光學的定量 (6).
- Bondy H., Johannsen G. u. Popper K., カリウム及びルビヂウムの同位元素の比較存在量 (46).
- Z. physik. Chem. [A], 173 (1935).
- Günther P. L. u. Paneth F. A., トリウムの研究 [XI] ヘリウム中の極微量の H_2 及び Ne のスペクトル分析的證明 (401).
- Kilpi S., 弱酸弱鹽基の電位測定終極點 (427).